

Eigentum
des Kaiserlichen
KAISERLICHES



PATENTAMT

AUSGEGEBEN DEN 14. MÄRZ 1895.

PATENTSCHRIFT

— № 80520 —

KLASSE 12: CHEMISCHE APPARATE UND PROCESSE.

DR. WILHELM ESCHWEILER IN HANNOVER.

Verfahren zur Herstellung von methylirten Diaminen.

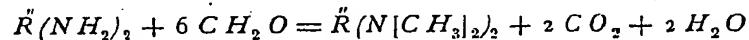
Patentirt im Deutschen Reiche vom 17. Dezember 1893 ab.

Diese Erfindung bezweckt, die an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatome in Diaminen durch Methyl zu ersetzen und so methylirte Diamine bequemer und billiger herzustellen als nach den bisher bekannten Methoden. Die so hergestellten Basen sollen in der Farbtechnik und als Arzneimittel Verwendung finden.

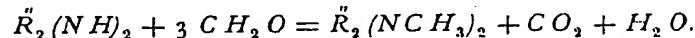
Läßt man Formaldehyd auf Diamine einwirken, so findet zunächst unter Wasseraustritt einfacher Condensationsvorgang statt. Die so entstandenen Methylenverbindungen zerfallen leicht in die ursprünglichen Producte. Dagegen gehen diese Methylenverbindungen durch Erhitzen mit überschüssigem Formaldehyd unter

Bildung von Kohlensäure in die beständigen Methylverbindungen über; diese Reaction tritt auch ein, wenn man Formaldehyd auf Salze der Diamine oder Mischungen derselben mit überschüssigen Säuren einwirken läßt. Bezieht man daher die Bildung methylirter Diamine, so braucht man nur, ohne auf die anfängliche Bildung der Methylenverbindungen Rücksicht zu nehmen, die Base selbst oder ein Salz derselben mit so viel Formaldehyd zu erhitzen, daß auf zwei zu ersetzende Wasserstoffatome drei Moleküle Formaldehyd kommen.

Die Umsetzung verläuft dann nach den Gleichungen:



oder:



Formaldehyd kann in wässriger Lösung angewendet werden; auch kann man statt dessen ein Gemenge von Oxymethylen und Wasser oder Paraformaldehyd und Wasser oder auch Oxymethylen oder Paraformaldehyd ohne Wasser benutzen.

Die Reaction beginnt langsam schon bei Wasserbadtemperatur; zur genügend raschen Vollendung hat sich eine Temperatur von 130 bis 160° als nothwendig erwiesen. Am besten wird daher die Operation in Autoclaven oder anderen geschlossenen Gefäßen (Röhren, Druckflaschen) vorgenommen, welche eine Steigerung der Temperatur auf 160° ermöglichen.

Will man nach diesem Verfahren beispielsweise Dimethyldiäthylamin herstellen, so

mischt man 1000 g Diäthylamin mit mindestens 1047 g Formaldehyd, den man am einfachsten in Form der käuflichen 40prozentigen Lösung anwendet. Die Mischung erhitzt man im Autoclaven bis 150° steigend. Ein dreibis sechsstündiges Erhitzen genügt, um die Umwandlung zu einer vollständigen zu machen. Nach dem Erkalten scheidet man durch Zusatz von Kalhydrat die Base aus, trocknet in bekannter Weise mit festem Kalhydrat und metallischem Natrium und destilliert.

PATENT-ANSPRUCH:

Verfahren zur Herstellung von am Stickstoff methylirten Diaminen, darin bestehend, daß man Diamine oder Salze derselben mit Formaldehyd mit oder ohne Wasser erhitzt.

Für die Bibliothek sind als Geschenke eingegangen:

1775. Parnicke, A. Die maschinellen Hülsmittel der chemischen Technik. Leipzig 1905.
1776. Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin 1905.
1777. Meyer, R. J. Bibliographie der seltenen Erden, Ceriterden, Yttererden und Thorium. Hamburg und Leipzig 1905.
1778. Guarechi, Icilio. Al — in occasione del XXV Anniversario d'inauguramento nelle Rogia Universita di Torino. Torino 1905.

Der Vorsitzende:

J. H. van't Hoff.

Der Schriftführer:

C. Schotten.

Mittheilungen.

147. Wilhelm Eschweiler:

Ersatz von an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatomen durch die Methylgruppe mit Hilfe von Formaldehyd.

[Anorgan.-chem. Laboratorium der Königl. techn. Hochschule zu Hannover.]
(Eingegangen am 9. Februar 1905.)

Durch ein von mir genommenes Patent (D. R.-P. 80520, Kl. 12 vom 17. December 1893) mit dem Patentanspruch: »Verfahren zur Herstellung von am Stickstoff methylierten Diaminen, darin bestehend, dass man Diamine oder Salze derselben mit Formaldehyd mit oder ohne Wasser erhitzt«, ist eine Reaction von weitgehender Gültigkeit nur für Diamine bekannt geworden.

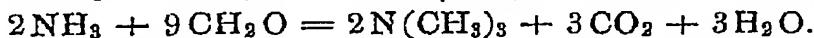
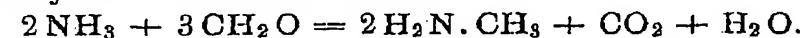
Die Einschränkung auf diese Körperklasse ist entgegen der umfassenderen Anmeldung lediglich aus patentrechtlichen Gründen erfolgt. Die ursprüngliche Anmeldung bezog sich ausser auf Diamine auch auf Ammoniak, Ammoniumsalze und eine ganze Reihe von Stickstoffbasen, wie Aethylamin, Piperidin, Benzylamin etc. Der Umstand, dass diese Reaction nicht in ihrem vollen Umfange in der Literatur bekannt geworden ist, giebt mir Veranlassung, über dieselbe eine ergänzende Mittheilung zu machen.

Durch vielfältige Untersuchungen¹⁾ ist gezeigt worden, dass Formaldehyd sich mit primären und secundären Aminen schon in der

¹⁾ Kölötow, diese Berichte 18, Ref. 611 [1885]; Henry, diese Berichte 16, Ref. 934 [1883]; Trillat, diese Berichte 26, Ref. 779 [1893] etc.

Kälte unter Wasseraustritt zu Condensationsproducten — Anhydroverbindungen — vereinigt. Anders verläuft die Reaction, wenn man derartige Basen oder Salze derselben oder auch solche Basen bei Gegenwart überschüssiger Säuren mit Formaldehyd auf höhere Temperatur erhitzt. Es tritt dann leicht und glatt Ersatz der an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatome durch Methyl ein. Entsprechend der Reduction zu Methyl wird hierbei ein Theil des Formaldehyds zu Kohlensäure oxydiert.

Dieselbe Reaction tritt auch ein, wenn man Ammoniak oder Ammoniumsalze der Einwirkung von Formaldehyd in der Hitze unterwirft. Die Wasserstoffatome werden dann nach einander durch Methyl ersetzt, wobei auf zwei zu ersetzende Wasserstoffatome drei Moleküle Formaldehyd zu verwenden sind.



Die Reaction beginnt langsam schon bei Wasserbadtemperatur, jedoch ist zur raschen Vollendung derselben in geschlossenen Gefässen, Röhren oder Autoclaven, auf Temperaturen von 120—160° erhitzt worden, wobei die Methylierung in mehreren Stunden stets vollendet war.

Auch Hexamethylentetramin liefert mit überschüssigem Formaldehyd so als Endproduct Trimethylamin. Hierdurch erklärt sich auch der bei der Darstellung von Hexamethylentetramin auftretende Geruch nach Aminbasen.

Das Verfahren ist zur Darstellung von Trimethylamin äusserst bequem und ermöglicht, aus billigen Materialien, Salmiak und Formaldehyd, in einfacher Weise diese sonst nicht gerade leicht zugängliche Verbindung in jeder beliebigen Menge rein darzustellen.

In ganz analoger Weise lassen sich ziemlich allgemein durch Erhitzen der freien Basen oder von Salzen derselben mit Formaldehyd die an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatome durch Methyl ersetzen. Sind mehrere vertretbare Wasserstoffatome vorhanden, so erfolgt der Ersatz derselben durch Methyl nach einander. Wegen der einfacheren Aufarbeitung ist die Reaction dann am bequemsten, wenn man die Methylierung vollständig durchführt, weil dann ein einheitliches Reactionsproduct erhalten wird, dessen Aufarbeitung sich nach bekannten Verfahren einfach gestaltet.

In der angegebenen Weise wurden methyliert:

Aethylamin zu Dimethyläthylamin,

Benzylamin zu Dimethylbenzylamin,

Aethylendiamin zu Tetramethyläthylendiamin,

Piperazin zu Dimethylpiperazin,

Piperidin zu Methylpiperidin.

Wie beim Ammoniak das zuerst gebildete Hexamethylen-tetramin nicht stört, thun das bei anderen Basen ebensowenig die zunächst auftretenden Condensationsproducte; dieselben sind wegen ihrer leichten Spaltbarkeit für den Verlauf der Reaction ohne störenden Einfluss. Gelegentlich müssen nur ihre Löslichkeitsverhältnisse berücksichtigt werden, da es sich empfiehlt, sie im gelösten Zustande mit Formaldehyd in Reaction zu bringen.

Der Formaldehyd wird am bequemsten in Form der 40-prozentigen, käuflichen Lösung verwendet, welche sich stets als geeignet erwiesen hat. Selbstverständlich können auch die polymeren Modificationen des Formaldehyds mit oder ohne Wasserzusatz Verwendung finden. Die Reaction stellt ein einfaches, bequemes und billiges Methylierungsverfahren von vielseitiger Verwendbarkeit dar, welches in manchen Fällen die Concurrenzmethoden übertrifft.

Eine neuerdings in Gemeinschaft mit Hrn. E. Wassermann ausgeführte Untersuchung darüber, in welchem Umfange diese Reaction brauchbar und für welche Körperklassen dieselbe verwendbar sei, hat gezeigt, dass die Verwendbarkeit nicht auf stickstoffhaltige Körper von basischem Charakter beschränkt ist, sondern dass auch in Verbindungen, die ausgesprochene Säuren sind, nach demselben Verfahren der an Stickstoff gebundene Wasserstoff durch Methyl ersetzt werden kann. Ueber diesen Theil der Untersuchung werde ich besonders berichten.

148. Albert Koeppen: Ueber die Darstellung von Trimethylamin durch Methylierung von Ammoniak mit Hülfe von Formaldehyd.

[Aus dem anorgan.-chem. Laboratorium der Techn. Hochschule zu Hannover. (Eingegangen am 9. Februar 1905.)

Von den bisher zur Darstellung von Trimethylamin benutzten Methoden kommt, wenn es sich um die Gewinnung grösserer Quantitäten handelt, wohl allein das Verfahren von Partheil¹⁾ in Betracht, das Bode²⁾ bei Gelegenheit seiner Untersuchung über Additionsproducte des Trimethylamins verwendete. Es führt nach den Angaben dieses Autors zu guten Resultaten und zu einem reinen Product. Immerhin muss zugestanden werden, dass durch die erforderlichen grossen Mengen Methylbromid und Silberoxyd, sowie durch die ver-

¹⁾ Inaugural-Dissertation, Marburg 1890. ²⁾ Ann. d. Chem. 267, 271.